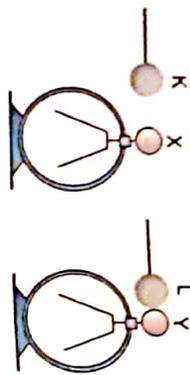


# 8-10 EKİM KİMYA SORULARI

## ÇAP / TYT - 0 / Fen Bilimleri Testi

5. X elektroskobuna lietlen K küresi yaklaştırıldığında elektroskobun yaprakları açılınca yükü Y elektroskobuna lietlen L küresi dokundurduğunda Y nin yaprakları önce kapanıyor sonra açılıyor.



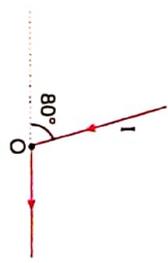
- Başlangıçta K ve L küreleri "+" yüklü olduğuna göre, X ve Y nin başlangıçtaki yükleri ne olabilir?
- A) X (+), Y (+)  
B) X (-), Y (+)  
C) X (-), Y (-)  
D) X (+), Y (-)  
E) X (-), Y (nötr)

7. L ortamında üretilen periyodik su dalgalarının K ortamında izlediği yol şekildedir gibidir.



- Buna göre, K ve L ortamlarındaki dalgaların periyodu  $T_K$ ,  $T_L$  ve yayılma hızı  $v_K$ ,  $v_L$  arasındaki doğru ilişki aşağıdakilerden hangisidir?
- A)  $v_K > v_L$   
 $T_K > T_L$   
B)  $v_K = v_L$   
 $T_K = T_L$   
C)  $v_L > v_K$   
 $T_K = T_L$   
D)  $v_L > v_K$   
 $T_L > T_K$   
E)  $v_K > v_L$   
 $T_L = T_K$

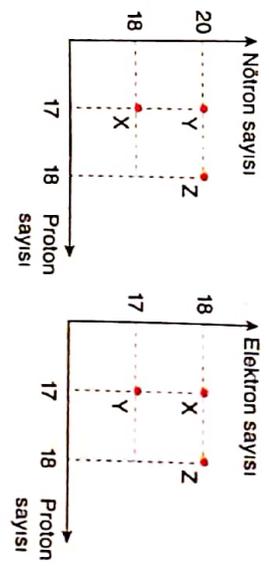
6. Bir I ışık ışını O noktasında bulunan bir düzlem aynaya çarptığında şekildedeki gibi yansıyor.



Buna göre, I ışının aynaya gelme açısı kaç derecedir?

A) 80 B) 60 C) 50 D) 40 E) 10

8. X, Y, Z tek atomlu taneciklerinin proton, nötron ve elektron sayıları arasındaki ilişki grafiklerde verilmiştir.



- Buna göre,
- X ile Y izotopdur.
  - X ile Z izoelektroniktir.
  - Y ile Z izotopdur.
  - X ile Y'nin kimyasal özellikleri farklıdır.
- Yargılarından hangileri doğrudur?
- A) I ve II B) I ve III C) II ve IV D) I, III ve IV
- Aynı olma-  
sı için  
hem p  
hem e  
aynı olmalı  
17X<sup>18</sup>  
17Y<sup>18</sup>  
17Z<sup>18</sup>
- izotop = p aynı n farklı  
izoelektronik = e aynı p farklı  
izotop = n aynı p farklı
- da aynı olmalı.  
B<sub>1</sub>  
ne demek farklıdır.

ÇAP / TYT - 0 / Fen Bilimleri Testi

9. X:2)8)2 2A/Metal 3.periyot  
Y:2)6 6A/Ametel 2.periyet  
Z:2)8)8)1 1A/Metal 4.periyet  
Yukarıda katman elektron dizilimi verilen element-  
ler ile ilgili,

- I. X ve Z metal, Y ametaldir.
  - II. Üçü de farklı periyottadır.
  - III. Y, X ile iyonik Z ile kovalent bağ yapar.
  - IV. X ile Y, XY bileşiğini oluşturabilir.  $X^{+2} Y^{-2}$
  - V. Z, 1A grubundadır.
- Yargılarından hangisi yanlıştır? X Y

- A) I B) II  III D) IV E) V

Yile X = iyonik bağ  
Ametel Metel

Y ile Z = iyonik bağ  
Ametel Metel

10. X, Y, Z maddelerinin belirtilen çözücülerde çözünme-  
sinde etkili olan etkileşimler tabloda verilmiştir.

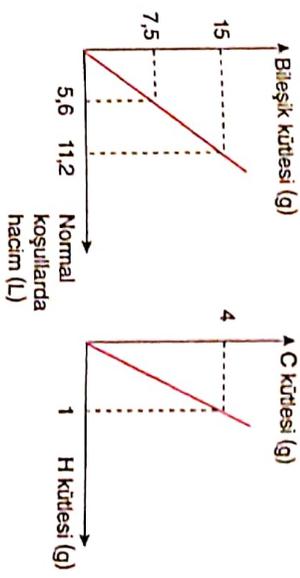
Çözücü	Çözünen	perfor	polar	apolar
H <sub>2</sub> O polar	Hidrojen bağı			
CHCl <sub>3</sub> polar	Dipol-dipol etkileşimi			
C <sub>6</sub> H <sub>6</sub> apolar	London krüvelleri			

Hidrokol bor-  
çer apolar  
Yopill olkr  
Buna göre X, Y, Z maddeleri aşağıdakilerden han-  
gisi olabilir? (1H, 6C, 8O, 9F, 11Na, 16S, 17Cl, 19K)

X	Y	Z
A) HF	CH <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> O
B) NaCl	CH <sub>3</sub> OH	HF
C) CH <sub>3</sub> OH	HCl	KCl
D) CH <sub>3</sub> Cl	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	CH <sub>3</sub> OH
E) C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	H <sub>2</sub> S	CO <sub>2</sub>

Soyla H.  
Alkol  
bağı yapar  
polar

11. C ve H elementlerinden oluşan ve normal koşullar al-  
tında gaz hâde olduğu bilinen C<sub>x</sub>H<sub>y</sub> için bazı grafikler  
aşağıda verilmiştir.



Buna göre C<sub>x</sub>H<sub>y</sub> bileşiği ile ilgili,

- I. Kütlece %80 oranında C atomu içerir.
  - II. Elementlerin atom kütleleri bilinirse molekül formülü bulunabilir.
  - III. Mol kütesi 15 gramdır.
- Yargılarından hangileri doğrudur?
- A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III  
D) II ve III E) I, II ve III

I. 5.6ltkten 11.2lt  
bileşigin molü  
bulunabilir  
Hacimden mole  
geçilebilir  
Yani 5.6ltkten 11.2lt  
11.2lt → 0.5mol  
15g

II. 6.00lt  
4g karbon + 1g hidrojen = 5  
5g bileşik → 4g  
100g bileşik → x  
karbon  
x = 80

0.5mol → 15g  
1mol → 30g

Molekül = Mol  
kütesi = kütesi

Ancak karbon ve  
hidrojenin atom ağırl-  
ığı verilmediğinden  
ne kadarı karbon ne  
kadarı hidrojen bilenevri2.

